DISPERSE DYE COMPOSITION AND METHOD OF DYEING HYDROPHOBIC FIBER

Patent number:

JP4164969

Publication date:

1992-06-10

Inventor:

IZUTSU KIYOTO; MIKAWA AKIYOSHI; TSUNODA

MITSUAKI

Applicant:

NIPPON KAYAKU KK

Classification:

- international:

C09B67/22

- european:

Application number: JP19900290898 19901030 Priority number(s): JP19900290898 19901030

Report a data error here

Abstract of JP4164969

PURPOSE:To obtain the title composition which gives a dyed material of light to dense color, such as beige, brown, dark red, green or orange, excellent in light fastness under severe conditions by mixing a plurality of specified disperse dyes. CONSTITUTION:The title composition is obtained by dispersing an yellow disperse dye (A) comprising a compound of formula I (wherein X1 and X2 are each H, CI or Br; P1 is lower alkyl or aryl); a red disperse dye (B) comprising a mixture of at least two compounds selected from those of formula II [wherein R2 is CH<3> or C2H5; R3 is cyanoethyl or acetoxyethyl; R4 is actoxylethyl, lower alkoxy (1-4C) alkyl, etc.], formula III [wherein R5 is OH, phenoxy or phenyl-substituted (1-6C) alkyl], formula IV [wherein R6 is H, OH, (substituted) alkoxy, etc.; R7 is H or CH3], and formula V; and a blue disperse dye (C) comprising a mixture of at least two compounds selected from those of formula VI (wherein one of Y1 and Y2 is NH2, and the other is OH; R8 is Br; n is 1 to 3), formula VII (wherein R9 is hydroxyethyl, H or CI; one of Z1 and Z2 is NO2, and the other is OH), and formula VIII (wherein Y3 is 0 or NH; R10 is lower alkoxy, etc.).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

THIS PAGE BLANK (USPTO)

@ 公 開 特 許 公 報 (A) 平4-164969

®Int. Cl. 5

識別配号

庁内整理番号

④公開 平成4年(1992)6月10日

C 09 B 67/22

Z 7306-4H

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全12頁)

分散染料組成物および疎水性繊維の染色法 60発明の名称

明

光

頭 平2-290898 ②特

昭

願 平2(1990)10月30日 22出

@発 明 簡 埼玉県与野市上落合1090

Ξ 河 ⑫発 明 者

埼玉県浦和市上木崎 3-11-15-613 埼玉県南埼玉郡白岡町西10-2-21

田 @発 明 角 日本化菜株式会社 包出

東京都千代田区富士見1丁目11番2号

発明の名称

分散染料組成物および疎水性繊維の染色法

- 特許請求の範囲
 - 1. (A) 黄色分散染料と(B) 赤色分散染料 または/および(C)青色分散染料を含有す る分散染料組成物。
 - (A) 黄色分散染料 式(1)で示される 化合物。

(式中、Xi, Xiそれぞれ独立に水素原子、 塩素原子または臭素原子を、R」は低級アル キル基またはアリル基をそれぞれ表す。)

(B) 赤色分散染料 : 式(2)、式(3)、 式(4)および式(5)で示される化合物の群から 選ばれる少くとも2種以上の混合物

$$O,N \longleftrightarrow N=N \longleftrightarrow N \longleftrightarrow R,$$

$$C \notin NHCOR,$$

$$(2)$$

(式中、Raはメチル基又はエチル基を表し、 R,はシアノエチル基、又はアセトキシエ チル基を表し、R。はアセトキシエチル基、 低級アルコキシ (C 1~4)アルキル基、又は 低級アルコキシ (C 1~4)エトキシエチル基 を表す。)

(式中R。は、水酸基、フェノキシ基又はフ ェニル基で世長されたアルキル (С 1-4)基 を表す)

$$\begin{array}{c|c}
O & NH_1 \\
O & O \\
O & OH
\end{array}$$
(4)

(式中、R。は水素原子、水酸基、置換されてもよいアルコキシ基、置換されていまいアルキル基、アルキルを関換を表別のでは、カルボアルコキシを表が、ロコキシをでは、カルボアルコキシをでは、カルボアルコキシをでは、カルボアルコキシをでは、カルボアルキャルをである。(R・は水素原子又はメチルを変す。)

(式中、Y:は酸素原子またはイミノ基を、 R:oは分岐していてもよい低級アルコキシ アルキル基、又は低級アルコキシアルコキ シアルキル基を表す。)

- 2 特許請求の範囲第Ⅰ項に記載の分散染料組成物を用いることを特徴とする疎水性繊維の染色法
- 3. 特許請求の範囲第 1 項に記載の (A) の 黄色分散染料と (B) の赤色分散染料および 又は (C) の青色分散染料を用いることを 特徴とする疎水性繊維の染色法。
- 3. 発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は、分散染料組成物及び疎水性繊維の染色法に関する。

従来の技術

(C) 青色分散染料 : 式(6)、式(7)および式(8)で示される化合物の群から選ばれる少くとも2種以上の混合物

(式中、Y1、Y2は一方はNH2、他方は OHを、R3は臭素原子を、nは1~3の 整数をそれぞれ表す。)

$$\begin{array}{c|cccc}
Z_1 & O & NH & \bigcirc R_1 \\
\hline
O & O & OH
\end{array}$$
(7)

(式中、 R。はヒドロキシエチル基、水素原子又は塩素原子を、 Z 」 Z。は、一方は N O。、他方は O H をそれぞれ表す。)

無ないでは、 無ないでは、 無ないでは、 を表していますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 を表しいますが、 のでは、 のでは、

一般的に、分散染料の中で、耐光堅ろう度の比較的よいものはアントラキノン系やキノフタロン系の染料であるがそれらは概して着色力が劣るのが欠点である。また着色力に優れるという長所を有するアゾ系の分散染料は一般的には

アントラキノン系やキノフタロン系に比べ耐光 堅ろう度が劣るという傾向がある。殊に前記したような自動車用内装素材としては、 液色から 濃色の染色物が要求されるので着色力に優れた分散染料で淡色から濃色まで耐光堅ろう度の優れる染料の開発が強く望まれている。

(式中、 X 1. X a はそれぞれ独立に水素原子、塩素原子または臭素原子を、 R 1 は低极アルキル基またはアリル基をそれぞれ表す。)
(B) 赤色分散染料 : 式(2)、式(3)、式(4)および式(5)で示される化合物の群から選ばれる少くとも2種以上の混合物。

$$O_*N - O - N - N - O - N - R_*$$

$$C \neq N + C + C + R_*$$

$$(2)$$

(式中、 R * はメチル基又はエチル基を表し、 R * はシアノエチル基、又はアセトキシエ チル基を表し、 R * はアセトキシエチル基、 低級 アルコキシ (C ; - *) アルキシ基、また は低級 アルコキシ (C ; - *) エトキシエチル 基を表す。)

課題を解決するための手段

即ち本発明は

1. (A) 黄色分散染料と(B) 赤色分散染料 または/および(C) 青色分散染料を含有す る分散染料組成物。

(A) 黄色分散染料 : (I) で示される化合物。

(式中、 R 。は水酸蒸、フェノキシ蒸、又は フェニル基で置換されたアルキル (C : - 。) 基を表す)

$$\begin{array}{c|c}
O & NH_{\bullet} \\
O & O \\
O & OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_{\bullet} \\
R_{\bullet}$$
(4)

(式中、 R。は水素原子、水酸基、 置換されていてもよいアルコキン基、 置換されていてもよいアルキル基、アルキル 置換アミノスルホニル基、 アルコキシアルキル 置換 を表す。 (アルコキン基の 置換 基としてはカルボアルコキン 基又はアシル 基が、 アルキル 基の 置換 基としては、カルボアルコキシ 基を 暑ばれる) R・は水素原子又はメチル 基を それぞれ 表す。)

(C)青分散染料 : 式(6)、式(7)および式(8)で示される化合物の群から選ばれる少くとも2種以上の混合物。

(式中、Y₁、Y₁は一方はNH₁他方はOH を、R₁は臭素原子を、nは1~3の整数 をそれぞれ表す。)

$$\begin{array}{c|c}
\mathbf{Z}_1 & \mathbf{O} & \mathbf{NH} & \mathbf{O} \\
\hline
\mathbf{C}_1 & \mathbf{O} & \mathbf{OH}
\end{array}$$
(7)

合物は赤色染料成分として、式(6)~(8)で示される化合物は青色染料成分として用いられ、式(1)の化合物と、式(2)と式(3)、(4)および式(5)で示される化合物の群から選ばれる少なくとも2種の化合物と、式(6)と式(7)および式(8)で示される化合物の群から選ばれる少なくとも2種の化合物とからなる混合物を含有してなる染料組成物又はこれらの染料を用いる染色法は好ましい態機の一例である。

本発明は、分数染料で染色された染色物が日光照射をうけることにより褪色および変色を生じる染料及び染料組成物に対して、淡色から濃色で染色されても染色物が同条件下で日光照射をうけても褪色および変色の小さい染料を組み合わせることで結果として高耐光性染料及び染料組成物を得る処方である。

本発明において褪色とは染色物の濃度が低下する場合をいい、変色とは染色物の色相が変わる場合をいう。

従来、一般に黄色染料として式(9)

(式中、 R . はヒドロキシエチル基、 水素原子、 又は塩素原子を、 Z . Z . は、一方は N O . 、他方は O H をそれぞれ表す。,

(式中、Y *は酸素原子またはイミノ基を、 R **は分較していてもよい低級アルコキシ アルキル基、又は低級アルコキシアルコキ シアルキル基を表す。)

- 2 前記第1項に記載の分散染料組成物を用いることを特徴とする疎水性繊維の染色法
- 3. 前記第1項に記載の(A)の黄色分散染料と(B)の赤色分散染料および又は(C)の青色分散染料を用いることを特徴とする疎水性繊維の染色法を提供する。

本発明において、前記式(1)で示される化合物は黄色染料成分として、式(2)~(5)で示される化

(式中、 R 1 o は アルキル (C 1 ~ C 4)または フェニルを表す。)

で示される化合物や式の

(式中、 Z , Y , Y , はそれぞれ独立に水素またはハロゲン、環Aはカルボン酸エステル基で置換されていてもよいベンゼン環またはナフタレン環を表す。)

で示される化合物が市場で用いられている。式(9)の化合物は耐光性に優れるもののカラーバリューが劣り、式(0)の化合物は耐光性が劣り単独では用いられず、式(9)と式(0)の混合物として使

用されることが多い。これら、従来の分散染料 を使用すると、その染色物の耐光堅ろう度は淡 色分野では優れた耐光堅ろう度を有しているが、 カラーバリューが劣り、中濃色の色相を得よう とするとコスト高となる。また、これらにより 中濃色に染色された染色物は褐色および変色が 大きく十分満足すべき耐光堅ろう度を得ること は困難であった。一方、式(1)は耐光性に優れる だけでなく式(9)に比ベカリーバリューも優れて いる。それにもまして優れている点は式(1)の黄 色成分に式(2)、式(3)、式(4)、式(5)の赤成分や式 (6)、式(7)、式(8)の青成分の染料を適当量配合し て使用することによって、これまで不十分とさ れていた、ページュ色、茶色、エンジ色、オレ ンジ色、グリーン色等の淡色から濃色分野まで の広い範囲において極めて優れた耐光堅ろう度 が得られる点である。

式(1)の代わりに式(9)、式(0)を用いて同様に赤成分、青成分を配合した染色物の耐光堅ろう度は式(1)を用いた場合に比べ顕著に劣っていた。

を上げれば式(2):式(3):式(4):式(5)=(5~30) :(95~70):(95~70):(95: 70)が好ましい。

そして、本発明の分散染料組成物は個々の化合物を別々に常法により微粒子化処理してから前記のような混合割合に混合するか、式(I)~式(8)で示される化合物(染料原末)をあらかじめ所望の割合に混合し常法により微粒子化処理することによって得られる。

以上のようにして、耐光試験の照射後の変色 がほとんどなく、照射後濃度低下が少なく、極 めて優れた耐光堅ろう度を得ることができる。

ポリエステル繊維の染色において、紫外線吸収剤を併用することにより更に耐光性の優れた 染色物を得ることもできる。本発明で用いることができる紫外線吸収剤として次のものをあげることができる。

2 - (2 ´ - ヒドロキシフェニル) - 5 - クロローベンゾトリアゾール

2-(2 -ヒドロキシー4 -メチルフェ

これは驚くべきことである。式(1)の化合物と前記で定義される赤色染料または/および青色染料の組み合わせで照射処理後の褪色および変色が殆どなく見掛け上極めて優れた耐光堅合成分をを得ることができた。また、式(1)を配合成分として用いることにより中濃色におけるカラーバーのである。

本発明において、用いられる赤色分散染料は、式(2)、式(3)、式(4)、式(5)のうちの少なくとも 2 程以上の化合物からなる。

また、青色分散染料は、式(6)、式(7)、式(8)の うち少く共 2 種以上の化合物からなる。

(A) 黄色分散染料と(B) 赤色分散染料または/及び(C) 青色分散染料の配合比率、また赤色分散染料組成物中、青色分散染料組成物中の配合比率に特に制限はない。

例えば、(A)、(B)、(C)の配合割合は染色する色調によって種々変動出来る。また赤色分散染料組成物中における配合比率の1例

ニル) - 5 - クロローベンゾトリアゾール
 2 - (2 ´ - ヒドロキシー 3 ´ - ターシャルプチルー 5 ´ - メチルフェニル) - 5 - クロロ

2 - (2´ - ヒドロキシ-5´ - ターシャル オクチルフェニル) ペンゾトリアゾール

- ベンプトリアゾール

2 - (2 - ヒドロキシ- 3 , 5 - ジタ - シャルプチルフェニル) - 5 - クロローベン ソトリアゾール

2 - (2 ´ - ヒドロキシ- 3 ´ - 5 ´ - ジタ - シャルブチルフェニル) ベンソトリアゾール 2 - (2 ´ - ヒドロキシ- 3 ´ , 5 ´ - ジタ - シャリーアミルフェニル) ベンソトリアゾー ル

2. 2 - ヒドロキシ4. 4 - - ジメトキシ ベンゾフェニル

2, 2 ´ - ヒドロキシー'4 - メトキシベンゾ フェノン

2, 2 ~ - ヒドロキシ4, 4 ^ - ジエトキシ ベンソフェノン ビス (5 - ベンゾイル - 4 - ヒドロキシ - 2 - メトキシフェニル) メタン

これらの化合物は1種または2種以上混合して使用することができる。添加量は特に制限ないが、好ましくは使用繊維の重量に対して0.5~8.0%重量比である。これらの紫外線吸収剤は常法により微粒子化処理を施した上で必要により染浴に添加される。

量%を意味する。

微粒子化例 1

下記式(11)、式(12)、式(13)、式(14)、式(15)、式(16)、式(17)、式(18)、式(19)及び式(24)で示される染料(原末)の各々につき、その15部デモールN20部(花王製分散剤)、デモールC15部(花王製分散剤)および水80部を別々に混合し、サンドグラィンダーを用いて最大径5μ以下になるまで微粒子化し、乾燥することにより各々の染料の微粒子化物を得た。

$$\begin{array}{c|c}
C\ell \\
O_1N & O_1N & O_1
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C\ell & O_1N & O_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_1H_4 & CN & C_2H_4 & CN \\
C\ell & NHCOCH_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C\ell & NHCOCH_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C\ell & NHCOCH_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C\ell & NHCOCH_4
\end{array}$$

100℃以上の所定の温度(たとえば!10~ 140℃)で通常30~90分間染色する。浴 比は通常1:30が採用される。この染色時間 は染着の状態により短縮することができる。又、 式(1)~式(8)の化合物をそれぞれ微粒子化処理し て得た染料を前記したような割合で、水に直接 加えて染色浴を調製し以下前配と同様にして染 色を行うことも出来る。染色終了後、冷却し、 水洗し、必要に応じて還元洗浄し、水洗、乾燥 して仕上げる。また、捺染の場合は、微粒子化 された染料の分散液を公知の糊と共に練りあわ せ、これを布に印捺、乾燥した後スチーミング または乾燥処理を行う。この場合使用する紫外 練吸収剤はベンゾフェノン系のものが好ましい。 本発明においで疎水性繊維としてはポリエステ ル繊維、アセテート繊維が挙げられるがこの好 ましいものはポリエステル繊維である。

実 施 例

以下、実施例によって本発明を更に具体的に 説明する。文中、部、%はそれぞれ重量部、重

数粒子化例 2

下記式(21)、式(22)および式(23)で示す紫外線吸収剤につき各々の原体30部、デモールN20部(花王製分散剤)、デモールC10部(花王製分散剤)および水40部を別々に混合し、サンドグラィンダーを用いて最大径5 μ以下になる様微粒子化し、各々の液状の微粒子化紫外線吸収剤を得た。

得た。

微粒子化例 4

前記式 (1)で示される 染料 (原末) を 6.0 部、同じく式 (10を 3.0 部、式 (17を 3.0 部、式 (18を 3.0 部、デモール N (前記と同じ)を 2.0 部、デモール C (前記と同じ)を 1.5 部、及び水 80部を混合し、微粒子化例 1.と同様に 1.2 微粒化、乾燥を行い、微粒子化物を得た。

実施例 1

微粒子化例 1 で調製した式(10)~式(20)の染料で使用量は表~ 1 に示す)及び微粒子化例 2 で調製した式(21)の紫外線吸収剤 2 部を含有する3 0 0 0 部の染料分散液の染浴を作り、作動整合の 2 分の 2 分の 2 分の 3 0 0 0 で 6 0 分間 毎 に 1 ℃の 割合 を投入し、 6 0 ℃ から 1 分間 毎 に 1 ℃ の 割合 を投入し、 6 0 ℃ で 6 0 分間 染色し、 通常のは で 足 湿 元、 洗浄し乾燥する。 得られた染色物は ベージュ色であった。

比較例1として、式切および式口および式四

微粒子化例 3

の化合物を省き式畑の化合物を用いて前記と同様の方法で染色し染色物を得た。

更に比較例2として、式印および式印および式印なおよび 式印の化合物を省き式印の化合物を用いて前記 と同様の方法で染色し染色物を得た。

更に比較例3として、式(1)および式(2)および 式(3)の化合物を省き式(3)および式(2)の混合物を 用いて前記と同様の方法で染色し染色物を得た。 実施例と比較例における染色物の染色濃度が 同濃度になるように式(3)及び式(2)の染料の使用

実施例2~4

量を調整を

微粒子化例 1 で調製した式 (11) ~式 (14) の微粒子化 集料 (使用量は表 - 2 ~表 - 4 に示す) 及び式 (21)の微粒子化した紫外線吸収 刺を用いて実施例 1 と同様にポリエステル布を染色した。比較例 4 ~ 1 2 はそれぞれ、式 (13)、式 (23)、式 (38) の化合物を省き、式 (19)、式 (20)の化合物を用いて同様に染色した。(使用染料及び使用量は表 - 2 ~表 - 4 に示す。)

実施例と比較例における染色物の染色濃度が合う様調整した。

表~1、2、3、4に示す様に実施例1、2、3、4はそれぞれ比較例と比べ耐光堅ろう度が優れていた。特に中濃色では著しく優れていた。また、実施例における染料の使用量も比較例に用いる染料使用量の約50%で同濃度が得られた。

						ページュ色 (風效色)	ķ ⊕)				
			**	数はの	と語る	40	む t (製)				
	서음	忧悶	H S	KS	KS	KS	KS	松宫	#S	紅器	野ろう
実施例!	0.13	ļ		0.003	0.0	0.01	0.0	0.01 0.01 0.01 0.03 0.03 0.03	0.03	0.03	35
比較例1	-	0.25			0.03	0.03	0.03	0.03 0.03 0.03 0.05 0.05	0.05		3-64
比較例2	1	1	0.25		0.03	0.03	0.03	0.03 0.03 0.03 0.05 0.05	0.05	,	3 - 8
 比較例3	-	0.13	0.13 0.13	1	0.03	0.03	0.03	0.03 0.03 0.03 0.05 0.05	0.05		2 -

光度 複 級 級

				*	¥ 7 ×	E (+'E)	a .				
			***	発育の	報る	₽	(£)				
	松岩	成器	tt S	まる	K2	代書	松田	松宮	KS	K S	配るが使
実施例2 0.40	0.40	1	'	0.0	0.0	0.01 0.04 0.04 0.04 0.20 0.20 0.20	0.04	0.20	0.20	0.20	83
LLEXINI 4	-	0.85	Ľ		0 1 9		6	6	6		1
1					3	3	7 1.0	U. 3 U	U. 3 U		2-3概
CEXIM 5	ı	ı	0.85	ı	0.12	0.12 0.12 0.12 0.30 0.30	0.12	0.30	0.30	1	2 - 340
LERON 6	1	0.43	0.43 0.43	,	0.12	0.12 0.12	0.12 0.30 0.30	0.30	0.30		2 - 340

	Ä	開発	4	-2	2-	2-	
		光器	0.40	'	,	1	
		#S	0.40	1.70	1.70	1.70	
		光色	0.40	1.70	1.70	1.70	
a	世(銀)	式的	0.04 0.13 0.13 0.13 0.40 0.40 0.40	0.33 0.33 0.33 1.70 1.70	0.33 0.33 0.33 1.70 1.70	0.33 0.33 0.33 1.70 1.70	
表-3 茶色(微色)	4 8	大学	0.13	0.33	0.33	0.33	
.3 ₩	験料の組み合わせ(師)	題み	馬	0.13	0.33	0.33	0.33
報		現	0.04	ı	-	ı	
		路	1	ı	204	1.02	
		以	-	204	ı	1.02 1.02	
		明	0.85	-	4	_	
			実施例3 0.85	比較例7	比較例8	HUKKIN 9	

	-	暦 整ろう度	轰	3-4极	3-45	3-480
		武器	0.40	,	1	-
		KE.	0.15 0.50 0.50 0.50 0.40 0.40 0.40	0.72	0.72	0.72
		社会	0.40	0.72	0.72	0.72
a a	# (ag	式的	0.50	0.95 0.95 0.95 0.72 0.72	0.95 0.95 0.95 0.72 0.72	0.95 0.95 0.95 0.72 0.72
表-4 エンジ (震色)	4 4	式品	0.50	0.95	0.95	0.95
	数料の組み	8	光明	0.50	0.95	0.95
ĸ			克克	0.15	_	_
		武器	_	i	250	1.25 1.25
		式器	_	2.50	ı	1.25
		K8	1.34	-	1	,
			東施所4	H-EXPN10	JEEK (PN) 1	HUROFF112

43 m | m | m | m

実施例 5

実施例1において式(21)の微粒子化した紫外線吸収剤の代りに式(22)の微粒子化した紫外線吸収剤を用い、同様にポリエステル布を染色し、ベージュ色の染色物を得た。

この染色物の耐光堅牢度は、実施例1と同等で優れていた。

実施例6

実施例 1 において、式 (21)の微粒子化した紫外線吸収剤の代りに式 (23)の微粒子化した紫外線吸収剤 4 部を用い、同様にポリエステル布を染色しベージュ色の染色物を得た。

この染色物の耐光堅牢度は優れていた。

実施例7

実施例!にいて、紫外線吸収剤を用いずに同様にポリエステル布を染色しベージュ色の染色物を得た。この染色物の耐光堅牢度は優れていた。

実施例 8

微粒子化例1で調製した式(1)、式(12、式(3)、

式 (4)、式 (15) の微粒子化染料(使用量は患 - 5 に示す)及び式 (21) の微粒子化した紫外線吸収剂2 部を含有する 3 0 0 0 部の染料の分散液の染浴をつくり、実施例 1 と同様にしてポリエステル布を染色した。染色物は濃いオレンジ色を呈し、耐光堅牢度は優れていた。

比較例として式印の化合物の代りに式四、、式四の化合物を用い前配と同様に染色し、耐光性年度を比較した。その結果を表っちに示した。実施例8は耐光性が優れるばかりでなく、両の物の時、実施例8の染料使用量は比較例13の約30%と少なく、経済的効果は顕著であった。

	ji.	順度	7	ى -
		出的	0. 1 8	0.9.5
	(報)	出的	0.18	9 6 0
3 (原色)	わせ(代書	0.18	0.95
オレンジ色	4 4	双路	0.04	-
- 5	料の粗	批器	1	0.75
爱	#₩	九郎	1	0.75
		出記	0.85	1
			実施例8	比較例13

亵

実施例9

微粒子化例 3 で調製した微粒子化染料 0. 253 部及び前記式 (21)の紫外線吸収剂微粒子化物 2部を含有する 3000部の染料分散液の染浴をつくり、実施例 1 と同様にしてポリエステル布を染色した。染色物はベージュ色を呈し、その耐光堅牢度は実施例 1 と同等であり優れていた。

実施例10

微粒子化例 4 で調製した微粒子化染料 2 0 5 部及び前記式 (21)の 紫外線吸収 利微粒子化物 2 部を含有する 3 0 0 0 部の 染料分散液の 染浴 をつくり、実施例 1 と同様にしてポリエステル布を染色した。 染色物はグリーン色を呈し、その耐光堅牢度は優れていた。

一方、式 (1) の 化合物 の代りに式 (13)、式 (20) の 化合物 も 用 い、 築 色物 の 染 色 濃度 が 同 等 に なる 機 調整 した もの を 比較 例 1 4 と して 表 - 6 に 揚 げた。 その 結果、 本 発明 は 耐 光 堅 牢 度 が 優れる 事は も ち ろん 経 済性 も 優れていた。

	i	関の方面	数	3 - 4
		化會	0.40	0.42
(属巴)	世(部)	ない	0.40	0.42
_ '	4 4 4	148	0.04	0.42
リン・リーン世	の組み	量	ı	0.85
מו	松林	代會	1	0.85
		民	0.85	1
			実施例10	比較例14

光度

〔耐光堅ろう度試験方法〕

実施例12

数粒子化例 1 で調製した式(1)、式(2)、式(3)、式(4)、式(5)、式(6)及び式(7)の微粒子化染料をそれぞれ、1.3 4 部、0.1 5 部、0.5 部、0.5 部、0.5 部、0.6 部を含有する3000 部の染料分散液の染浴をつくり、実施例 1 と同様

	式伽のかわりに使用した染料	耐煙ろう度
実施例15	0,N O N=N O CH,	4級
実施例16	$\begin{array}{c c} Br \\ O_sN & \bigcirc N=N \\ \hline O & \\ CH_s \end{array}$	4級

実施例17~20

実施例 2 中の式 (22 の 染料の代わりに表 - 8 に示す 染料を用いて他は実施例 2 と同様の方法で染色した茶色(中色)の染色物を得た。耐光堅 . ろう度を試験したところ表 - 8 に示す様に優れた耐光堅ろう度を有していた。

な方法でポリエステル布を染色した。 染色物は 濃いエンジ色を呈し、その耐光堅牢度は優れて いた。

実施例13~16

実施例 1 中の式(II)の染料の代わりに表 - 7 に示す染料を用いて他は実施例 2 と同様の方法で染色し茶色(中色)の染色物を得た。耐光堅ろう度を試験したところ表 - 7 に示す様に優れた耐光堅ろう度を有していた。

夷-7

	式印のかわりに使用した染料	耐煙うう度
実施例13	C & C & O N=N O CH ₈ CH=CH ₈	4級
実施例14	C & O N=N O C & H ₀	4級

表-8

	ax = 0	
	式02のかわりに使用した染料	耐性型ろう度
実施例17	O ₂ N O ₂ N=N O ₃ N C ₂ H ₄ CN C ₂ H ₄ OC ₄ H ₄ OCH ₃	4級
実施例18	O ₂ N O ₂ N=N O ₃ N C ₂ H ₄ CN C ₂ H ₄ OCOCH ₄	4极
実施例19	O ₁ N O N=N O N (C ₁ H ₁ OCOCH ₂) ₁ C & NHCOCH ₃	4极
実施例20	O ₅ N O N=N O N C ₅ H ₆ CN C ₇ H ₆ COCH ₅ C & NHCOC ₇ H ₆	4級

実施例21~32

実施例 2 中の式 03 の 築料 の代わりに 表 - 9 に示す 築料 を用いて他は実施例 2 と同様の方法で 染色し茶色(中色)染色物を得た。耐光堅 ろう 度を試験したところ表 - 9 に示す様に優れた耐 光堅ろう度を有していた。

	式(3のかわりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例21	O NH, OC, H, O O (-OC, H, O O)	4 40
実施例22	O NH ₁ OC ₁ H ₁ ,OH	4 40
実施例23	O OH CH. COOCH.	4 极
実施例24	O NH ₁ OC, H ₂ O	4 48
実施例25	O NH ₁	4 40

	式03のかわりに使用した染料	耐光緊ろう度
实施例26	O OH OH	4 62
実施例27	O NH, O O OCOCH,	4 40
実施例28	O OH O Br	4 BQ
実施例29	O NH ₁ O SO ₂ NHC ₂ H ₂ OCH ₃	4 极
実施例30	O OH OC'H'OH	4 級

	式03のかわりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例31	O NH ₃ O O OCH, COCH,	4 极
実施例32	O NH4 O O OCH, COOCH,	4 极

実施例33

実施例 2 中の式 08 の 染料 の代わりに表 - 10に示す染料を用いて他は実施例 2 と同様の方法で染色した茶色(中色)の染色物を得た。耐光堅ろう度を試験したところ表 - 10に示す機に優れた耐光堅ろう度を有していた。

実施例34~37

実施例 2 中の式のの染料の代わりに表-11に示す染料を用いて他は実施例 2 と同様の方法で染色した茶色(中色)染色物を得た。耐光堅ろう度を試験したことろ表-11に示す様に優れた耐光堅ろう度を有していた。

表-11

	式団のかおりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例34	HO O OH O C, H, OH	4 48
実施例35	O'N O NH O	4 450
実施例36	HO O NH O	4 420

	式07)のかわりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例37	HO O NH O C &	4 162

実施例38~40

実施例 2 中の式 08 の 染料の代わりに表 - 12に示す染料を用いて他は実施例 2 と同様の方法で染色した素色(中色)染色物を得た。耐光堅ろう度を試験したことろ表 - 12に示す様に優れた耐光堅ろう度を有していた。

表-12

	式似めかわりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例38	O NH ₂ O N-C ₁ H ₂ OC ₂ H ₃	4 463

	式伽のかわりに使用した染料	耐光堅ろう度
実施例39	O NH ₂ O N-C ₂ H ₂ OC ₂ H ₂ OCH ₃	4 4 8
実施例40	O NH ₂ O NH ₂ CH ₂ CHCH ₃ O NH ₂ NH OCH ₃	4 級

発明の効果

ベージュ色、茶色、エンジ色、オレンジ色、グリーン色の淡色から濃色まで幅広い色相範囲において高耐光堅ろう度を与える分散染料組成物又は染色法が確立された。

特許出願人 日本化薬株式会社